abaconice .... minnediabilic nara

#### 57 X 1 3 30

# **ELASTIC COMPOSITION HAVING CONDUCTIVITY**

Publication number: JP2003324036 (A)

Also published as:

Publication date:

2003-11-14

■ JP3971951 (B2)

Inventor(s):

TANAMI SHIRO; KAZAOKA NORIE

Applicant(s):

KINUGAWA RUBBER IND

Classification:

- International:

C08K3/04; C08L53/00; H01G9/016; C08K3/00; C08L53/00; H01G9/008; (IPC1-7); H01G9/016;

C08K3/04; C08L53/00; C08L83/04

- European:

Application number: JP20020125901 20020426 Priority number(s): JP20020125901 20020426

# Abstract of JP 2003324036 (A)

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a conductive, elastic composition which holds sufficiently a resistance to solvents, a film formability, and a burrier property, by which an energy-accumulating component of such as electric double-layer capacitor can be downsized, is given a large capacitor, and is endowed with high reliability.

Data supplied from the esp@cenet database — Worldwide

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-324036 (P2003-324036A)

(43)公開日 平成15年11月14日(2003.11.14)

3~}*(参考)
1002
全7節
)番地
海地 克茲
海地 鬼怒
3名)
5 FD116

# (54) 【発明の名称】 導電性を有する弾性体組成物

### (57)【要約】

【課題】 葉葉体に用いられる導電性を有する弾性体組成物において、十分な耐溶剤性、成膜性、バリア性を確保し、電気二重層キャパシタ等のエネルギー蓄積部品の小型化、大容量化、高信額性化を図る。

【解決手段】 スチレン系エラストマー(スチレンーエチレンのブロック共宜合体)とカーボンとから成る導館性材料を用いる。前記スチレン系エラストマーとしては、ブロック構造がスチレンーエチレンーエチレンープロピレンースチレンで、分子量が10万~30万のものを用いる。また、前記導電性材料の添加剤としては、カルボキシル基を含むボリシロキサンを0.5重量部~2.0重量部(より好ましくは、0.5重量部~1.0重量部)の範囲内で用いる。

Ĭ

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくともボリマーとカーボンとを含ん だ導電性材料から成り、電気二重層キャパシタの集電体 に用いられる導電性を有する弾性体組成物において、 前記ポリマーは、ブロック構造がスチレンーエチレンー エチレンープロビレンースチレンのスチレン系エラスト マーであることを特徴とする導電性を有する弾性体組成 物。

【請求項2】 前記スチレン系エラストマーの分子量 リドン,ジメチルは、10万~30万の範囲内であることを特徴とする請 □ 用いられている。 求項1記載の導電性を有する弾性体組成物。 【0006】前部

【請求項3】 前記簿電性材料は、カルボキシル基を含 んだボリシロキサンが添加されたことを特徴とする請求 項1または2記載の導電性を有する弾性体組成物。

【請求項4】 前記導電性材料は、カルボキシル基を含んだポリシロキサンが0.5重量部-2.0重量部の範囲内で添加されたことを特徴とする請求項1万至3記載の導盤性を有する弾性体組成物。

# 【発明の詳細な説明】

### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、導意性を有する弾性体組成物に関するものであり、例えば電解液を用いた電気二重層キャパシタの集電体に用いられるものである。

# [0002]

【従来の技術】石油危機以降、省エネルギー・クリーン活動等の環境性・カイロ会議によりエネルギー枯渇問題等が提起され、エネルギー蓄積部品として例えばキャパシタ等の開発が行われてきた。このキャパシタの中で、一般的なアルミニウム電解キャパシタは電気容量が1000μF/cm<sup>2</sup>程度であるが、希釈溶液中で電気層を構成する電気二重層キャパシタは電気容量が1000μF/cm<sup>2</sup>程度であり、実用性の高いエネルギー蓄積部品として注目されている。

【0003】前記の電気二重層キャパシタは、硫酸等の電解液(水系の電解質)を用いたものと有機系の電解質を用いたものとに分類される。電解液を用いた電気二重層キャパシタは、有機系の電解質を用いたものと比較して耐電圧が若干低いが、内部抵抗が小さく比較的安価である特徴を有する。

【0004】前記の電解液を用いた電気二重層キャパシタは、例えば図4の概略説明図に示すように、絶縁性の枠体41aの内周側にセパレータ41bが設けられたガスケット41を2つの集電体42a,42bにより挟持し、前記セパレータ41bと集建体42a,42bにより挟持し、前記セパレータ41bと集建体42a,42bとの間に硫酸等の電解液43を充填した単セル40によって構成され、使用目的に応じて前記単セル40を複数個組み合わせ積層して用いられる。

【0005】前記の集電体には、例えばポリエステル等のポリマー(質合体)を主成分とした導電性材料を薄膜 80

2

化して成る弾性体組成物が用いられている。この弾性体 組成物の表面(電解液と接触する側の面)においては、 活性炭と溶剤との混合溶液(以下、活性炭溶液と称す る)を塗布して表面処理することにより、その表面積を 大きくして電気容量を大きくする方法が採られている。 なお、前記の活性炭溶液においては、活性炭がカルボン 酸、アミン等の遊離イオン性官能基を多く含んでいるこ とを考慮して、ジメチルホルムアミド、Nーメチルピロ リドン、ジメチルスルホキシド等のSP値の高い溶剤が 用いられている。

【0006】前記のように構成された電気二重層キャパシクは、さらなる小型化、大容量化、高倍報性化が求められ、集電体において以下に示す項目(1)~(7)の特性が要求されている。

【0007】(1)抵抗値を低減すること(導電性:例えば、体積固有抵抗値が1Q・cm以下)

- (2)電解液に優食されないこと(前侵食性;例えば、 濃度50%の硫酸に対して5000時間物性変化が無い こと)
- 3 (3) 所定の強度を持たせること(弾力性:例えば、十分な伸縮性を有し破裂しないこと)
  - (4) ガスケットの枠体に対して熱圧着、熱酸着できる こと(ヒートシール性)
  - (5) 活性炭溶液を塗布できること (耐溶剤性; 活性炭 溶液により集電体が膨潤,溶解しないこと)
  - (6)薄膜化すること(成膜性:例えば、厚さ100gm以下の薄膜で罅割れ等が無いこと)
  - (7) 乾解液の漏れを防止すること (パリア性 : 集電体 を介して滲み出ないこと)
  - 前記の(1)の特性を得るための方法として、多量の導 電性付与材を用いて集電体を形成する方法が考えられる が、前配の(2)の電解液に対して耐侵食性を有する導 電性付与材を用いる必要があり、一般的にはカーボンが 高充填された導電性材料を用いられている。

【0008】前記の(2)の特性においては、ポリマーの極性が大きいと集電体が電解液によって化学分解され 易くなるため、極性の低いポリマー、例えばスチレン基の量が少ない又はスチレン基の無いオレフィン系樹脂等 のポリマーを用いる方法が採られている。このオレフィン系樹脂はガスケットの枠体として広く一般的に用いられていることから、その枠体と集電体との化学的相容性 により前記の(4)の特性を得ることができる。

【0009】また、前記の(3)の特性を得るために、 導電性材料の主成分として分子量の大きいポリマーが用 いられている。

## [0010]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、前記の カーボンが高光填された導電性材料や分子量の大きいボ リマーを用いた導電性材料は、高粘度で加工性が悪いた め、一般的な薄膜の製造方法であるインフレーション法 .3

では前記の項目 (6) に赤すような薄膜の弾性体組成物 を形成することが困難となり、成膜性が低くなってしま う問題がある。

【0011】このような導電性材料に溶剤を加えて粘度を低減し、表面が平滑な金属体上に対してフィルム状に流延し乾燥することにより薄膜を形成する方法(流延法;特開平9-237519号公報における溶液流延法,特開平10-4034号公報における溶液成膜法)等が知られているが、前配の項目(2),(4)の特性を付与するオレフィン系樹脂(特に、スチレン基の少ない(またはスチレン基の無い)オレフィン系樹脂)は溶剤に溶解し難い問題がある。

【0012】また、前記の加工性を確保するために分子 量の低いポリマーを用いた場合には、そのポリマーの分 子関物理架橋が少なくなってしまうため、前記表面処理 用の活性炭溶液(SP値の高い溶剤)によって集電体が 膨潤や溶解する恐れがあり、前記の項目(5)に示す物 性が得られなくなってしまう。さらに、前記の項目

(6) に示すように集電体の腕原を薄くすると、その集 電体のバリア性の低下により前記の項目 (7) に示す特 20 性が得られなくなってしまう。

【0013】本発明は前記課題に基づいてなされたものであり、ガスケットに対するシール性、弾力性を育するボリマーと導電性、耐侵食性を付与するカーボンとから成る導電性材料を用い、集電体において十分な耐溶剤性、成膜性、バリア性を確保し、電気二重層キャバシタ等のエネルギー設積部品の小型化、大容量化、高信額性化を図ることが可能な導電性を有する弾性体組成物を提供することにある。

## [0014]

【課題を解決するための手段】本発明は前記の課題の解決を図るものであり、請求項1に記載の発明においては、少なくともボリマーとカーボンとを含んだ導電性材料から成り、電気二重層キャパシタの集電体に用いられる導電性を有する弾性体組成物であって、前記ボリマーは、ブロック構造がステレンーエチレンーエチレンープロピレンースチレンのスチレン系エラストマーであることを特徴とする。

【0015】請求項2に記載の発明におけるスチレン系 エラストマーの分子量は、10万~30万の範囲内であ \*\* ることを特徴とする。

【0018】請求項3に記載の発明における溥駕性材料は、カルボキシル基を含んだポリシロキサンが添加されたことを特徴とする。

【0017】 請求項4に記載の発明における前記導電性 材料は、カルポキシル基を含んだポリシロキサンが0、 5 重量部~2、0 重量部(好ましくは0、5 重量部~ 1、0 重量部)の範囲内で添加されたことを特徴とす る。

【0018】一般的な電気二重層キャバシタ等に用いる。は、下記表1に示す種々のプロック構造、分子量、スチ

れている弾性体組成物のように、ポリマーとしてスチレン系エラストマー以外のものを用いた場合、ガスケット材とのシール性や活性炭溶液に対する耐溶剤性が悪くなってしまう。また、前記スチレン系エラストマーのブロック構造がスチレンーエチレンーブチレンースチレン構造である場合、十分な耐溶剤性が得られない。

【0019】一方、本発明によれば、たとえ100μm 以下の薄膜であっても、それぞれ良好な耐侵食性、ガス ケットの枠体に対するシール性、弾力性、耐溶剤性、成 膜性、パリア性を確保することができ、電気二重層キャ パシタ等のエネルギー蓄積部品の小型化、大容量化、高 信頼性化を図ることが可能になる。

# [0020]

【発明の実施の形態】以下、本発明の実施の形態における導電性を有する弾性体組成物を図面等に基づいて詳細に説明する。

【0021】本実施の形態は、例えば硫酸を主成分とする電解液を用いた電気二重層キャパシタの集整体に関するものであり、少なくともスチレン基を有するスチレン系エラストマー(スチレンーエチレンのブロック共重合体)とカーボンとから成る導電性材料を用いる。前記スチレン系エラストマーとしては、ブロック構造がスチレンーエチレンーエチレンープロピレンースチレン(以下、S-E-E-P-S構造と称する)で、分子量が10万~30万のものを用いる。また、集整体のパリア性を高めるため、前記導理性材料に対し添加剤としてカルボキシル基を含むボリシロキサンを用いる。

【0022】前記のように、ボリマーとしてS-E-E-E-P-S構造のスチレン第エラストマーを用いることにより、硫酸等の電解液に対する耐便食性が得られ、ガスケットの枠体に対するシール性を確保することができると共に、例えば特開平10-4034号公報に示すようにブロック構造がスチレンーエチレンーブチレンースチレン(以下、S-E-B-S構造と称する)やランダムブタジエンスチレンゴム(以下、ランダムSBRと称する)構造のボリマーを用いた集電体と比較して、活性炭溶液に対する耐溶剤性を良好にすることができる。

【0023】また、前記のスチレン系エラストマーとして分子量が10万~30万の範囲内のものを用いることにより、たとえ100μm以下の薄膜であっても、湖溶剤性と共に十分な成態性が得られる。さらに、導電性材料に対しカルボキシル基を含むポリシロキサンを添加剤として用いることにより、集電体において良好なパリア性を得ることができる。この添加剤においては、0.5重量部~2.0重量部の範囲内で用いることが好ましい(より好ましくは、0.5重量部~1.0重量師の範囲内)。

【0024】次に、本実施の形態における導電性を有する弾性体組成物の実施例を詳細に説明する。本実施例では、下野来1に示す簿をのブロック様件。公子書、マチ

(4)

ĸ

レン量のポリマー(後述するポリマーP1~P15)、 棚々の添加剤(後述する添加剤A1~A3)およびカー ボンを用いて導電性材料(後述する導電性材料M1~M 21)をそれぞれ得、それら導電性材料を用いて作製し た種々の集電体の試料において以下に示す方法で成形 \* \*性、導電性(体積固有抵抗値),弾力性(破断強度、伸び率),耐溶剤性、シール性、バリア性をそれぞれ調べた。

6

[0025]

【表1】

	一般名称	商品名	メーナナー	プロック構造	分子量(方)	スチレン量
ポリマード1	ポリエステル	バイロン#200	東洋舫	MAN TO SERVICE STATE OF THE SE	10	Ω
ポリマーP2	ポリエステル	バイロン#550	東洋紡	ALL	10	0
水リベーム	ポリメタクリル酸メチル(PMMA)	アクリベットVHOOI	三菱レイヨン		δ	0
ポリマー P4	ポリウレタン	アデカポンタイターU500	龙锥化		2	ø
ポリマーP5	塩化ビニル酢酸ビニル(EVA)	ウルトラセン635	東ツ	****	2	0
<b>ポパム…b</b> 0	スチレン系エラストマー	ダイナロン1320円	JSR	ランダムSBR	20	10
がリマータフ	スチレン系エラストマー	セプトン2083	クラレ	\$-E-8-\$	7	13
米バムー68	スチレン系エラストマー	セプトン2002	クラレ	S-E-B-S	4	30
99-FUT	ステレン系エラストマー	セプトン2005	クラシ	S-E-8-\$	6	30
ポリマート10	スチレン系エラストマー	セプトン2008	クラレ	S-E-B-S	12	30
<b>ポリマーP11</b>	スチレン系エラストマー	セントン4055	クラレ	5-E-E-P-\$	35	30
ポリマーP12	スチレン系エラストマー	セントン4077	クラレ	S-E-E-P-8	45	30
ポリマーア13	スチレン系エラストマー	セプトン4033	クラレ	5-E-E-P-5	15	30
ポリマーア14	スチレン系エラストマー	セプトン4030	クラレ	S-E-E-P-S	15	20
ポリマP15	スチレン系エラストマー	(試作品)	クラレ	S-E-E-P-S	7	30
添加剂A1	ポリエチレングリコール	PEG150	日本独籍	34		
新加密A2	ジメチルポリシロキサン	KF98	信越化学	←→		-
<b>英加州A3</b>	ジメチルカルボキシボリシロキサン	KP321	信熱化學	<del></del>		
カーボン	カーボン	ケッチェンブラック	ライオン	***	MANY.	***

【0026】まず、容積500m1のピーカー内に前記 3のポリマー(ポリマーP1~P15)を所定量投入すると共に、そのポリマーの量の約3倍に相当する容量のトルエンを投入してから、約60℃に加温しながら約1時間提择することにより樹脂ワニスをそれぞれ得た。そして、前記の各樹脂ワニスに前記の添加剤、カーボンを所定量添加し提供して混合物を得、その混合物の粘度が約5000CPSとなるように溶剤(ミネラルスビリッ ※30

※ト)を加えながらインクミル(3本ロール)で分散および境件することにより、導電性材料M1~M21をそれぞれ作製した。これら各導電性材料M1~M21におけるボリマー、添加剤、カーボンの配合割合および合計重量部は下記表2、3に示す。

[0027]

[表2]

	導電性材料													
	MI	M2	EM.	M4	MS	M6	M7	MB	M9	MIO				
ボリマーP1	100	, mar	-	-		-	**	-	~	4				
ポリマーP2	*	100	**	**	<b>3</b> #K	*	**	141	**	**				
ポリマーP3		**	100			~	Ψ.	<b>~</b>	-	-				
ポリマP4	1.0		**	100	<u>.</u>	-	-		-	-				
ポリマP5	*	<b>4</b> ~	~		100	~~	~	-		~				
)산기 <b>국</b> 156	-	-	*	-	-	100	=			~				
光リオーロン	-	~		-	~	-	100	~-	-	-				
ポリマーP8	*	-	~	~	~	<b>-</b>	~	100	-	~				
ポリマーP9	7-1	*	**	**	*		*	~	100	~				
ポリマータ10	_	~		~	~	-	~~ ·	~	**	100				
カーボン	30	30	30	30	30	30	30	30	39	30				
含計	130.0	130,0	130,0	0,00	130.0	130,0	130.0	130.0	130.0	130.0				

(運業数)

7

	源電性材料													
	MII	M12	мтэ	M34	M15	MIS	M17	M18	MTS	M20	M21			
ポリマーアリ	100	***	1-	*	*	**	**	-	**	**	-			
#1/7-P12	-	100	u	3	**	-	-	~	-	~	~			
ポリマーP13		~	100	**	~	~		<b></b>	~	٠.				
#UZ-614	-	*	•4	100	-	100	100	109	100	100	100			
ポリマーP15				~	100				**	-	~			
添加剌A1	~	-	~	**	**	1	~	A.1	.,	٠-				
<b>添加剂</b> A2	~	<b>-</b>		-	~	~	1	-	-	-	*			
海加剌A3	-	-	-	-	-		-	1	0,1	0.5	2			
カーポン	30	30	30	30	30	33	30	30	30	30	30			
<b>\$2</b>	130,0	130.0	130.C	130.0	130.0	131.0	131.0	131.0	138.1	130.5	132.0			

\*\*\*\*\*

【0029】その後、図1A, Bのメイヤーバーコート 法の概略説明図に示すように、アクリル板1の一端面側 に対して略矩形状で厚さ100μmのポリエチレンテレ フタレートから成る薄膜(以下、PET薄膜と称する) 2を軟置し、そのPET薄膜2上に対して前記の導電性 材料M1~M21を各々適下し、ガラス棒3を使用(例 えば、図1Aの矢印方向に精引)して流延することによ り、前記PET薄膜2表面を薄粗性材料で被覆した後、 循環オーブン(温度100℃)により乾燥(10分間) し硬化させて薄膜(厚さ100μm以下)の集電体の試 料4をそれぞれ作製した。

【0030】なお、前記試料4に用いるポリマーがスチレン系エラストマー、またはポリオレフィン系以外である場合には、その試料4をPET薄膜2から剥離し易くする必要があるため、図1Bに示すように前記PET薄膜2の外周部付近に対して例えば厚さ約150μmのセロテープ(NICHIBAN社の登録商標)5をスペーサとして被着する、または前記PET薄膜2表面を予め離形処理してから、図1Aに示すように試料4を作製す 30ることが好ましい。

【0031】 [成膜性] 前記のように作製した試料4表面における罅割れ等の有無を観察した後、その試料4と共にPET薄膜2をアクリル板1から剥離して折曲し、その折曲した部分の試料4における罅割れ等の有無を観察した。また、前記PET薄膜2から試料4を剥離した際に、その試料4の伸縮、磁断、反り(例えば、反りが生じ、シール性試験等において取り扱いが困難になる状態)等の有無を観察した。

【0032】 [導態性] 前記の剝離した試料4において、SRIS (日本ゴム協会基準) 2301に準拠して体積固有抵抗値を測定した。

【0033】 [弾力性] 前記試料4において、J1S-K7127 (プラスチックフィルムの試験方法) に準拠して破断強度を測定すると共に、その破断した際の伸び率を測定した。

【0034】 [耐溶剤性] ジメチルホルムアミドおよび Nーメチルピロリドンから成る溶剤が30m1充填され たデスカップ内に前記試料4を投入し、温度125℃に 保ちながら30分間捷拌した後、その試料4の劣化度合 い観察した。

【0035】 [シール性] 図2の概略説明図に示すように、低融点ポリエチレンから成る略矩形状のガスケット部材6の両端面に対して、前配試料4を拡断して得た約20mm×50mmの略矩形状のフィルム7a,7bを圧着機8により圧着すると共に温度200℃で5秒間加熱し、所定時間放置してから前配ガスケット部材6とフィルム7a,7bとの密着度合いを観察した。

【0036】[パリア性] 図3の概略説明図に示すように、約40gの水が充填された直径約120mmのシャーレ9の開口部を、前記試料4を裁断して得た約150mm×150mmの略矩形状のフィルム10で被覆およびセロテープ5で封止し、そのシャーレ9をオープンにより温度100℃で60分間加熱してから室湿下にて10分間放置し、前記オープンによる加熱前および加熱後の前記シャーレ9の重量減少率を測定した。

【0037】前記の各等電性材料M1~M21を用いた場合における試料の成形性、導電性、弾力性、耐溶剂性、シール性、バリア性の結果を下配表4、5に示す。なお、下記の成膜性の欄では、試料において罅割れや伸縮、破断、反り等が多少概察された場合を記号「△」で示し、まったく観察されなかった場合を記号「○」で示した。耐溶剤性の機では、試料表面において粗くなる等の劣化が観察された場合を記号「×」で示し、多少観察された場合を記号「△」で示し、まったく観察されなかった場合を記号「○」で示した。シール性の欄では、ガスケット部材とフィルムとが溶着しなかった場合(基材剥離のレベル)を記号「×」で示し、溶着した場合を記号「○」で示した。

[0038]

[表4]

9										,	10
	B#44	使用した準電性材料									
	(C) 199 GR	Mi	M2	ма	M4	MS	Mő	M7	MB	MO	MIC
成群位		٥	C	۵	O	٥	<b>○~</b> △	0	٥	0	0
導電性(Q vpm)	O. 3117	2	2	3	10	5	0. 3	0.3	0. 3	0.3	0. 3
暴力性(碳新效度(MPs))	8.00	20	15	\$	5	5	20	5	7	8	8
養力性(仲び(%))	\$00 <b>3</b>	100	100	50	200	50	150	150	180	200	250
耐溶刺症	٥	*	*	×	×	*	4	Δ	۵	A	A
シール性	a	×	×	A	×	*	٥	۵	۵	٥	٥
パリア性(44)	1. B&CF	-	-	-	-	+	2. 5	2	5	1.9	1, 8

[0039]

\* \* 【滾5】

	管御徒	<b>使用した建業性料料</b>											
		M7.	MIZ	MIS	M14	M15	M16	M17	M18	MID	M20	MZT	
点旗性	Ω	Δ	Δ	0	O	Ø	O	Q	Q	Q	0	Ω	
<b>森東</b> (Cross)	O. BUT	Q. 3	Q. 3	9. 3	0, 3	0, 3	0, 3	0. 3	0. 3	0.3	0. 3	0, 3	
养力性(破對強度(MPa))	8,0,8	20	20	18	18	1.8	10	18	t e	18	16	18	
弹力性(伸び(%))	2008	350	350	350	350	350	350	350	350	360	350	380	
對海萊性	0	0	O	O	0	Δ	0	0	0	٥	0	O	
シール性	٥	٥	0	۵	٥	0	٥	٥	٥	0	٥	Ö	
バリア性(物)	1. 5以下	3. 5	Ą	3, 2	3. 9	1.5	0. 8	7, 1	0, 7	1, 5	G. B	1, 1	

【0040】前記の表4に示すように、スチレン系エラ ストマー以外のポリマーから成る導盤性材料M1~M5 を用いた試料の場合は、その成膜性は良好であったが十 分な導電性,弾力性が得られず、耐溶剤性、シール性が 20 極めて低くバリア性を測定することができなかった。

【0041】プロック構造がランダムSBR構造のスチ レン系エラストマーから成る導電性材料M6を用いた試 料の場合は、その導電性、シール性は良好であったが、 十分な成膜性、弾力性、耐溶剤性が得られなかった。

【0042】プロック構造がS-E-B-S構造のスチ レン系エラストマーから成る導電性材料M7~M10を 用いた試料の場合は、その成膜性、導度性、シール性は 良好であったが、十分な弾力性。耐溶剤性が得られなか った。

【0043】また、前距の表5に示すように、プロック 構造がSIEIE-P-S構造のステレン菜エラストマ 一から成る各導動性材料MII~MIIのうち、比較的 分子量の大きいステレン系エラストマーから成る導電性 材料M11, M12を用いた試料の場合は、その導電 性、弾力性、耐溶剤性、シール性は良好であったが、十 分な成膜性、バリア性が得られなかった。比較的分子量 の小さいステレン系エラストマーから成る導電性材料M 15を用いた試料の場合は、その成膜性、導質性、弾力 剤性が得られなかった。

【0044】一方、前距の各導電性材料M11~M21 のうち、分子量が15万のスチレン系エラストマーから 成る導電性材料M13, M14を用いた試料の場合は、 成形性、導電性、弾力性、耐溶剤性、シール性、バリア 性の全てにおいて良好な結果が得られた。また、添加利 を含んだ導電性材料M16~M21を用いた試料におい ても、成形性、導電性、弾力性、耐溶剤性、シール性、 バリア性の全てにおいて良好な結果が得られたが、特に ※加剤としてジメチルメチルカルボキシボリシロキサン 80 た、カルボキシル基を含むポリシロキサンを添加剤とし

が充填された導電性材料M18~M21(特に、導電性 材料M18、20)から成る試料の場合は、比較的良好 なパリア性が得られた。

【0045】なお、前記の導電性材料のポリマーとして 用いたスチレン系エラストマーにおいて、ブロック構造 がS-E-E-P-S構造で分子量が10万~30万の 範囲内であれば、その導電性材料から成る弾性体組成物 は成形性、漢葉性、弾力性、耐溶剤性、シール性、バリ ア性の全てが良好であることを確認できた。

【0046】また、前記のようにプロック構造がS一E ーE-P-S構造で、分子量が10万~30万の範囲内 であるスチレン系エラストマーを用いた導電性材料にお いて、添加剤としてカルポキシル基を含んだポリシロキ 30 サンを0.5重量部~2.0重量部(好ましくは、0. 5 重量部~1. 0 重量部) の範囲内で用いることによ り、その弾性体組成物のパリア性を極めて良好にできる ことが確認できた。

[0047]以上、本発明において、記載された具体例 に対してのみ詳細に説明したが、本発明の技術思想の範 囲で多彩な変形および修正が可能であることは、当業者 にとって明白なことであり、このような変形および修正 が特許請求の範囲に属することは当然のことである。

【0048】例えば、導戴性材料に対して、カルポキシ 性、シール性、バリア性は良好であったが、十分な耐溶 👓 ル基を含んだポリシロキサンを添加すると共に、一般的 な電気二重層キャパシダ等に用いられている添加剤を添 加した場合においても、本発明と同様の作用効果が得ら n3.

# [0049]

【発明の効果】以上示したように本発明によれば、10 0μm以下の薄膜であっても、成膜性が良好で硫酸等の 電解液に対する耐侵食性が得られ、ガスケットの枠体に 対するシール性を確保することができると共に、活性炭 溶液に対する耐溶剤性を良好にすることができる。ま

II

て用いることにより、良好なバリア性が得られる。

【0050】ゆえに、電気二重層キャパシタ等のエネル ギー蓄積部品の小型化、大容量化、高信頼性化を図るこ とが可能となる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本実施例における試料の製造方法を示す概略説 MW.

【図2】 本実施例におけるシール性の測定方法を示す概 路說明図。

【図3】本実施例におけるバリア性の測定方法を示す概 10

【図4】一般的な電気二重層キャパシタの接路説明図。 【符号の説明】

12

1…アクリル板

2…PET膜

略説明図。

3…ガラス棒

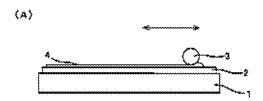
4…試料

(7)

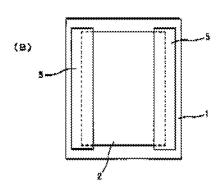
6…ガスケット部材

7a, 7b, 10~フィルム

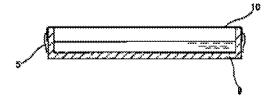
[31]



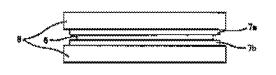




[BB]



[图2]



[34]

